## PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

54-160331

(43)Date of publication of application: 19.12.1979

(51)Int.Cl.

CO7C 63/26 CO7C 51/42

(21)Application number: 53-068260

(71)Applicant : JGC CORP

ORIENT KAGAKU KOGYO KK

(22)Date of filing:

08.06.1978

(72)Inventor: TSUCHIYA FUJIO

YAMAMOTO KENZO

YAMAGUCHI KATSUMASA

**OKANOE AKIO** 

## (54) DRYING OF TEREPHTHALIC ACID

#### (57)Abstract:

PURPOSE: To dry terephthalic acid in a steady state efficiently with saving energy, by the use of a dryer comprising a separator or relatively large volume connected to a heating tube of relatively small diameter under critical conditions not to cause clogging of the tube.

CONSTITUTION: Acetic or water or both are removed from a slurry comprising terephthalic and acetic acids, and/or water to give dry terephthatic acid (TA). The slurry is fed to the heating tube 3 of relatively small diameter and converted into a mixture of solids and gases, which is released to the separator 7 to separate the solids from the gases. Acetic acid or water or both are removed to give dry powdery terephthalic acid. The TA content in the slurry is kept below the value determined by the formula:  $C=(2.5\theta0.4+66)\alpha+(3.2~\theta0.35+74(1-\alpha)[\theta]$  is the inlet 4 temperature of the heating tube; lpha is the water content of the slurry medium, (1-lpha) is the acetic acid fraction]. EFFECT: Slurries with a high concentration can be dried.

#### **LEGAL STATUS**

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

## (9日本国特許庁(JP)

⑩特許出願公開

# ⑩公開特許公報(A)

昭54—160331

⑤ Int. Cl.²C 07 C 63/26C 07 C 51/42

 庁内整理番号 ②公開 昭和54年(1979)12月19日 7457—4H

> 発明の数 1 審査請求 未請求

> > (全 8 頁)

**ᡚテレフタル酸の乾燥方法** 

②特

願 昭53-68260

20出

願 昭53(1978)6月8日

@発 明

者 十屋富士雄

横浜市戸塚区深谷町1252番地

ドリームハイツ2-105

同

山本研三

横浜市緑区ついじが丘35

同

山口克誠

横浜市戸塚区俣野町1403番地

ドリームハイツ11―308

⑩発 明 者 岡上明雄

横浜市緑区たちばな台2-2-

20 C-304

⑪出 願 人 日揮株式会社

東京都千代田区大手町2丁目2

番1号

同

オリエント化学工業株式会社

大阪市旭区新森1丁目7番14号

個代 理 人 弁理士 須賀総夫

明 細 書

1 発明の名称

テレフタル酸の乾燥方法

#### 2.特許請求の範囲

 $C = (2.5 \theta^{0.4} + 6.6) \alpha + (3.2 \theta^{0.3} + 7.4) (1-\alpha)$ 

(式中の符号はそれぞれ下記の意義を有する。 C:スラリー中のテレフタル酸含有量(重量 多)

8:加熱管のスラリー入口付近における温度 ・(で)

α:スラリーの媒体中の水分率(モル)

1-α : スラリーの媒体中の酢酸分率 (モル)]

(2) 分離 槽内を常圧より低い圧力で操作する特許 請求の範囲第(1)項のテレフタル酸の乾燥方法。

#### 3 発明の詳細な説明

本発明は、テレフタル酸ならびに酢酸および(または)水から成るスラリーから酢酸および(または)水を除いて、乾燥したテレフタル酸を得る方法に関する。

テレフタル酸の工業的製法としては、パラキシレンを原料とし、コパルトやマンガンのような重金属の塩を触媒として用い、酢酸のような低級脂肪酸を溶媒として液相で分子状酸素により酸化するプロセスが一般的である。

特別 昭54-160331(2)

この製法においても、 反応条件を異にしたいくつかのタイプが実施されており、 必要に応じて製造工程のあとに精製工程を設け水溶媒中で水素化精製を行なつて所定の純度のテレフタル酸を得る場合もあるし、また、高い純度を要求されなければ精製工程を経ることなく直ちに製品を得ている実施もある。

いずれにせよテレフタル酸の工業的製造においては、テレフタル酸を、溶媒として用いた酢酸および(または)水から分離し、乾燥した粉末状物質としてとり出す工程が不可欠である。

従来、テレフタル酸を乾燥するためには、遠心 分離機による脱液後、回転乾燥機内で窒素のよう な非凝縮性ガスの気流中で、スチームなどで加熱 して乾燥する方法がとられて来た。この方法によ れば、乾燥後のテレフタル酸中の残液量を 0.1 重 量多程度にすることができる。

ところが、この乾燥法は加熱温度における酢酸や水の蒸気圧を利用するものなので乾燥速度が低く、従つて乾燥機内の滞留時間が長くかかり、装

 $C = (2.5 \theta^{0.4} + 6.6) \alpha + (3.2 \theta^{0.3} + 7.4) (1-\alpha)$ 式中の符号はそれぞれ下記の意義を有する。

C: スラリー中のテレフタル酸含有量(重量 5)

θ: 加熱質のスラリー入口付近における温度 ( r )

α:スラリーの媒体中の水分率(モル) .

1-α : スラリーの媒体中の酢酸分率 (モル) さきに本発明者らは、ペラキシレンの液相酸化

置が犬型となるとと、加熱媒体(スチーム)の通 る管の壁にテレフタル酸が固着して伝熱効果が成 殺されること、そのためメンテナンスが面倒にな ること、など多くの問題がある。また、乾燥用の 望 素などのガスのリサイクルシステムが必要であ り、リザイクル用プロアーのほか、同伴するテレ フタル酸を回収するためのスクラバーやガス加熱 用の熱交換器などの付帯設備を要する。操作上も、 回転乾燥機へのスクリユーフイーダーによるスラ リー供給を円滑にするには遠心分離機による脱液 率を一定に保持する必要がある。(残液率が変動 すると供給されるテレフタル酸がスクリユーフィ - ダー中で団塊状になり、抵抗が増大して移送が 不能となり、装置の運転停止を余儀なくされると ともある。)さらに、回転乾燥機のシールには限 界があり、乾燥用ガスの洩れは避けられない。

本発明はテレフタル酸の乾燥に関する上述の諸 問題を解決すべくなされたものであつて、回転乾 燥機を使用しない新規な乾燥方法を提供すること をその目的とする。

によるテレフタル酸製造の反応液からテレフタル酸を採取した母液の処理に当つて、従来用いられて来た薄膜蒸発装置に代えて、比較的大容積の分離 槽とそれに開口する比較的小径の加熱管を本質的な構成部分として有する乾燥装置を用いると好結果が得られることを見出して、すでに提案した。(特願昭52-141737号)

今回、同様な蒸発分離装置を、前記反応液の速心分離によつて採取したテレフタル酸の乾燥に使用することを研究し、それが可能なことを確認し、かつ加熱管の閉塞を起さずに操業を続け供る臨界的な条件を見出して本発明を完成したものである。

加熱管内に高濃度のスラリーを送給して媒体を 蒸発させるときは必然的に管の閉塞が起ると予想 されていたので、本発明はそれ自体が繋くべき発 見である。

本発明を図面を参照して説明すれば、スラリータンク1内のスラリーは、スラリーポンプ2によって、加熱管3内に送り込まれ、入口端4に達して外側からスチーム(100℃以上の加熱の場合)

分離槽では真空ライン13とつないで、減圧下に操作することが好ましい。減圧の程度は任意であるが、後述する理由で、分離槽内の圧力が 600 mm // 8 またはそれ以下であるのが、とくに有効である。

テレフタル酸ならびに酢酸および(または)水の系は、固形分含有量70重量 多程度までは スラリーとして、通常の手法で取扱うことができ、ス

一方、スラリー中のテレフタル酸含有量が多い 場合には、上記と逆に媒体およびそのガスがテレフタル酸粉末を押し流す力が弱いから、条件によって加熱質の閉塞が起ることも理解されよう。 工 業的実施にとつては、閉塞のおそれのない範囲で 可能な暖り高濃度のスラリーを処理することが、 装盤の能力を最大限に利用しエネルギー収支を有 ラリーポンプによる圧送が可能である。 7 5 多前 後がスラリーとして取扱える限界であつて、 8 0 多に達すると流動性を失ない、もはやスラリーと いうよりは湿潤固体とよぶべきである。 しかし本 発明においては、 8 0 ~ 9 0 多あるいはそれ以上 の高速度のものも処理できる。 そこで本明細書で は、 この方法に従つて乾燥できる限り外観の如何 にかかわらず、便宜上一括して「スラリー」と称 する、

スラリーポンプによる圧送が困難な高濃度スラリーの移送には、第1図においてホッパー14から、窒素ガスやスチームのようなガス15の力で圧入することによつて、加熱管内へ送給することができる。 このガスの圧力は分離槽の圧力に加えること1 何/ mt程度で十分である。前述したように分離槽内を減圧にして操作すれば高濃度スラリーの送給が容易になり、ガス圧による圧入が不要となることもある。

加熱管 - 分離槽の組合せを用いる蒸発乾燥において、処理の対象とするスラリー中のテレフタル

利にずる上で好ましい。

本発明者らは、加熱管の閉塞に影響を与えるとで想された諸因子にかける温度、スラリーとを知知をいる。とないの見かけ上の関係に関係を知知でいる。の関係に対したの関係を正のの対した場合には、特内圧力は閉塞に関与した場合にとがわかった。従つてとの程度の減圧が安定操業を確保する上で好ましい。

前記の式について説明を補足すれば、一般にスラリー媒体の組成(α、1 ー α)は処理の対象によって与えられた条件であるから、加熱管のスラリー入口付近における温度をある値に設定すれば、それらから算出される臨界機度に達しない。度のスラリーを加熱管に送給すればよいことになる。また、ある媒体組成およびスラリー機度をもつたスラリーを処理すべきときには、前記の式が成立

する温度を超える加熱管スラリー入口温度を採用・ すればよいことになる。

本発明に従えば、テレフタル酸の乾燥を、従来の回転乾燥機の使用に伴う諸問題を回避して有利に実施できる。高いスラリー濃度のものを処理できるから、乾燥は極めて効率が高く所要エネルギーは少なくて済む。前記の式が定める条件をみたしている限り加熱管の閉塞は起らず、安定した操業状態を維持できる。

#### 実施例1

図面に示す構成の装置を用いてデレフタル酸スラリーの乾燥を行なつた。分離槽の上面にガラス製ののぞき窓を設け、加熱管の開口部からのテレフタル酸粉末の噴出状況を確認できるようにした。 閉塞が起ると粉末の噴出が止まるので、直ちに知ることができる。

給は円滑に行えた。 加熱管のスラリー入口付近の : 温度を温水により 8 0 ℃に保つた。

以上の条件で閉塞なく運転を継続できた。30分後に分離槽底部に蓄積したテレフタル設粉末をとり出した。これを電気炉に入れて窒素雰囲気下で130℃に2時間加熱した後に波量を測定することによつて残液量を求めたところ、650 ppm であつた。

#### 比較例 1

スラリー中のテレフタル酸含有量を90重量をとしたほかは実施例1と同じ条件で乾燥を行なった。運転開始後約2分で閉塞が起つた。ホッパー内をガス圧で5kg/cml abs. に加圧してみたが、 閉塞は解消しなかつた。

ホッパー内を当初から圧力 5 kg/cml abs. に加 圧して運転をはじめた場合も、2~3分後には閉 塞がはじまつた。

いずれの場合も加熱管をとり外して内部を点検 したところ、管内全体をテレフタル酸の湿潤状態 のものと粉末状態のものとが混つた形で詰めてい

た。

## **寒施例2~10**

テレフタル酸スラリーの濃度、媒体組成、加熱 管温度を種々変化させ、ただしいずれも前記の式 により定められる条件をみたすようにし、また分 維 増内の減圧の程度も変えて、同じ装置で乾燥 作をくり返した。いずれも長時間にわたつて運転 を継続でき、高度に乾燥したテレフタル酸粉末が 得られた。

## 比較例2~7

やはり同じ装置を用い、スラリーの濃度、 媒体の組成 および 加熱管温度を変化させ、 ただしい ずれも前記の式により定められる条件からは外れる 点をえらんで実験した。 短時間で閉塞が起り、回復は不可能であつた。

上記各例の条件および結果をまとめて表 1 およ ひ表 2 に示す。

#### 4 図面の簡単な説明

図面は、本発明方法の実施に用いる装置の概要 を説明するフローチャートである。

1 … スラリータンク、 3 … 加熱管、

4 …加熱管スラリー入口、

7 …分離槽、 8 …コンデンサー、

13…真空ライン、 14…スラリーホッパー。

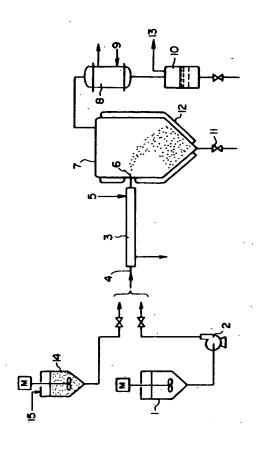
等許出願人 日輝株式会社 代理人 弁理士 須 賀 総 夫

表 1

|              | ·    | スラリー媒体                                   | スラリー濃度<br>(重量多) | 加熱管温度(C) | 分離帶內<br>圧力(mm#9) | · 運 転 継 統    | <b>费 液 率</b> (ppm) |
|--------------|------|--|-----------------|----------|------------------|--------------|--------------------|
|              | 1    | α = 0 (酢酸)                               | 8 0             | 8 0      | 120              | 可            | 650                |
|              | 2    | ,  | 9 2             | 200      | 300              | 可            | 7 1 0              |
| !            | 3    | . "                                      | 9 5             | 250      | 300              | न्           | 750                |
| 実            | 4    | $\alpha = 1.0 \text{ (} \text{$\star$)}$ | 7.5             | 120      | 300              | 可            | 3 5 0              |
|              | 5    |  | 8 5             | 200      | 3 0 0            | ·<br>可       | 420                |
| <i>t</i> 46  | 6    | r/                                       | 8 8             | 280      | 300              | न            | 480                |
| ! .<br>:     | 7    | α = 0.7 6 7<br>(酢酸/水=1/3.3)              | !<br>! · 85     | 120      | 300              | . <b>可</b> . | 470                |
| <b>19</b> 4] | 8    | n  | 8 8             | 200      | 300              | 可            | 4 6 0              |
| ·            | 9 '  | $\alpha = 0$                             | 9 0             | 200      | 600              | 可            | 720                |
|              | 10   | α = 1.0                                  | 8 5             | 2,00     | 600              | · 可          | 650                |
|              | . 11 | $\alpha = 0$                             | 3 3             | 158      | 300              | 可            | 5 6 0              |

表 2

|                   |   | スラリー媒体                      | ス ラリー濃度<br>(重量 %) | 加熱管温度(C) | 分離槽内圧力(mmB9) | 運転継続        |
|-------------------|---|-----------------------------|-------------------|----------|--------------|-------------|
|                   | 1 | α = 0 (酢酸)                  | 9 0               | 8 0      | 1 2 0        | 不可(2分後閉塞)   |
|                   | 2 | <i>u</i>                    | 9 5               | 200      | 300          | 不可(3分後閉塞)   |
| 此                 | 3 | α = 1.0 (水)                 | 8 5               | 1 2 0    | 3 0 0        | 不 可         |
| 較                 | 4 | ,,                          | 8 8               | 200      | 300          | . 不可        |
| ( <del>5</del> 1) | 5 | ø                           | 9 5               | 280      | 300          | 不可(5~6分後閉塞) |
|                   | 6 | α = 0.7 6 7<br>(酢酸/水=1/3.3) | 9 0               | 1 2 0    | 300          | 不 可         |
| <br> i            | 7 | <i>"</i> .                  | 9 4               | 200      | 3 0 0        | 不 可         |



特開 昭54-160331 (6) 手 統 補 正 書 (自発)

昭和 53年 12月 11日

特許庁長官 熊谷蓉二 段

- 1. 事件の表示 昭和 5 3 年 特 許 顧 第 6 8 2 6 0 号
- 発明の名称
   テレフタル酸の乾燥方法
- 3. 補正をする者

事件との関係

特許出願人

A #

東京都千代田区大手町2丁目2番1号

氏 名 (名称)

日揮株式会社 (ほか1名)

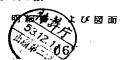
- 4. 代 理 人
  - 住 所 〒160東京都新宿区新宿1丁目15番6号 オリエント新宿202号 電話(341)0673割

氏名 (7016) 弁理士 須 曾 松 去



- 5. 補正命令の日付
- 6. 補正により増加する発明の数
- 7. 補正の対象
- 8. 補正の内容

る。



- 1) 特許請求の範囲を別紙のとおり訂正する。
- (2) 明細書第5頁第12行の式を次のとおり訂正する。

 $[C = (2.5 \theta^{0.4} + 66) \alpha + (3.2 \theta^{0.35} + 74)(1-\alpha)]$ 

- (3) 同第6頁第17行の、"···· 説明すれば、"と "スラリー···"との間に、「第1図において、」 を埋入する。
- (4) 同第11頁第2行と第3行との間に、下記のパラグラフを加入する。

「第2図はこの関係を示すグラフであつて、三本の曲線は、それぞれα=υ(媒体が酢酸だけの系)、α=0、767(酢酸/水=1/3、3の系)およびα=1.0(水だけの系)の各場合について、稲々の温度に対応する臨界スラリー波度を示す。各曲線の下側の領域の条件においてスラリーの乾燥を行なえば、加熱管の閉塞を起すことなく処理を継続できるわけである。」

「また、各夷施例および比較例の条件を第2図の

上にプロットし、番号を添えて示す。」

(6) 同第16頁第2行の"図面は、"を「第1図は」 と改めるとともに、第7行の次に、下記の文を追 加する。.

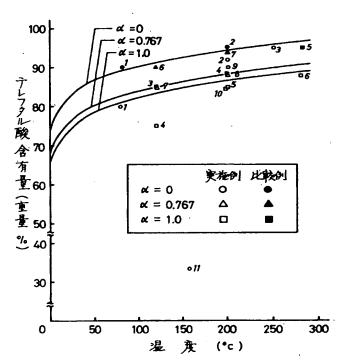
「第2図は、本発明により与えられる臨界スラリー 減度の温度に対する関係を示すグラフである。」
(7) 顧客に添付して提出した図面を第1図とする。
今回、別紙図面を追加提出し、これを第2図とす

## 特許請求の範囲

C=(2.5θ<sup>0.4</sup>+66)α+(3.2θ<sup>0 35</sup>+74)(1-α) (式中の符号はそれぞれ下配の意義を有する。 C:スラリー中のテレフタル酸含有量(重量 ま)

θ: 加熱管のスラリー入口付近における温度 ( C )

### 才 2 図



# α:スラリーの媒体中の酢酸分率(モル) 1-α: スラリーの媒体中の酢酸分率(モル))

(2) 分離槽内を常圧より低い圧力で操作する特許 翻求の範囲第(1)項のテレフタル酸の乾燥方法。

### 手統補正書 (自発)

昭和 5 4 年 1 月 2 0 日

特許庁長官 熊谷善二 剛

- 事件の表示 昭和53年特許願第 68260号
- 2. 発明の名称 テレフタル酸の乾燥方法
- 3. 補正をする者

事件との関係

特許出願人

住 所

東京都千代田区大手町2丁目2番1号

氏 名(名称)

日海株式会社

(ほか1名)

4. 代 理 人

住 所 〒160 東京都新宿区新宿 1 丁自15番 6 号 オリエント新宿 202 号 電話(341)0673番

氏 名 (7016) 弁理士 須 賀 総 夫

5. 補正命令の日付

6. 補正により増加する発明の数

7. 補正の対象

田細書

54, 1, 20

8. 補正の内容

特許請求の範囲を別紙のるおり訂正する。

特許請求の範囲

(1) テレフタル酸ならびに酢酸および(または) 水から成るスラリーから酢酸および(または) 水を除いて乾燥したテレフタル酸を得るるに洗り あつて、比較的大容徴の分離槽に開口すると比較 的小径の管状加熱管に前記スラリーを送休とし 加熱管内においてスラリーを固体と気体に促 合物に変え、この混合物を前記分離槽内には して固体と気体とを分離することによの一般 および(または)水を除いてテレフタル酸を まよび(または)水を除いてテレフタル酸を サー中のテレフタル酸含有量が次式ことを特徴と する方法。

C=(2.5 θ<sup>0.4</sup>+66)α+(3.2 θ<sup>0.35</sup>+74)(1-α) (式中の符号はそれぞれ下記の意義を有する。 C:スラリー中のテレフタル酸含有量(重量 メ)

θ: 加熱管のスラリー入口付近における温度

α:スラリーの媒体中の水分率(モル)

1-α:スラリーの媒体中の酢酸分率(モル)}

(2) 分離槽内を常圧より低い圧力で操作する特許請求の範囲第(1)項のテレフタル酸の乾燥方法。